

DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK



(12) Wirtschaftspatent

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

# PATENTSCHRIFT

(19) DD (11) 236 745 A1

4(51) C 08 G 18/18

AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

---

(21) WP C 08 G / 261 865 2 (22) 11.04.84 (44) 18.06.86

---

(71) Technische Universität Dresden, 8027 Dresden, Mommsenstraße 13, DD  
(72) Noack, Rainer, Dr. rer. nat.; Schwetlick, Klaus, Prof. Dr. rer. nat. habil., DD

---

(54) Verfahren zur Polymerisation von Isocyanaten (IV)

---

(57) Die Erfindung beschreibt Katalysatoren zur Polymerisation von organischen Isocyanaten zu isocyanuratgruppenhaltigen Verbindungen. Die neuen Katalysatoren sind Stoffe, die in einem Molekül tertiäre Aminogruppen und mindestens eine Hydroxymethylamingruppe enthalten. Diese Katalysatoren besitzen eine hohe Aktivität bei der Polymerisation von Isocyanaten zu Isocyanuratpolyisocyanaten, bei der Herstellung von Polyisocyanuratschaum und bei der Einführung von Isocyanuratgruppen in andere Polyurethanskunststoffe.

ISSN 0433-6461

5 Seiten

**Erfindungsanspruch:**

1. Verfahren zur Polymerisation von organischen Isocyanaten zu Isocyanurat- und gegebenenfalls Carbodiimidgruppen enthaltenden Verbindungen, gekennzeichnet dadurch, daß als Katalysatoren Verbindungen eingesetzt werden, die in einem Molekül über mindestens eine basische tertiäre Aminogruppe als auch über eine Hydroxymethylaminogruppe der Struktur verfügen.

-NR-CH<sub>2</sub>-OH

2. Verfahren gemäß Punkt 1, gekennzeichnet dadurch, daß die Katalysatoren Hydroxymethylaminiderivate nachstehender Struktur sind:

R<sub>2</sub><sup>2</sup>N-(A)-NR<sup>1</sup>-CH<sub>2</sub>OH,

wobei R<sup>1</sup> vorzugsweise Alkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aryl, Dialkylaminoalkyl oder R<sub>2</sub><sup>2</sup>-(A)-, R<sup>2</sup> vorzugsweise R<sup>1</sup> oder mit sich selbst bzw. R<sup>1</sup> zu einem heterocyclischen Rest verbunden ist und A gleich (CHR<sup>1</sup>)<sub>n</sub>- oder -(CHR<sup>1</sup>)<sub>n</sub>X(CHR<sup>1</sup>)<sub>n</sub> ist (X = O, S, NR<sup>1</sup>, n = 1-20).

3. Verfahren gemäß Punkt 1 und 2, gekennzeichnet dadurch, daß die Katalysatoren zur Herstellung von Isocyanuratpolyisocyanatlösungen Verwendung finden.
4. Verfahren gemäß Punkt 1 und 2, gekennzeichnet dadurch, daß die Katalysatoren zur Herstellung von Polyisocyanurat- und/oder Polyurethanschaumstoffen verwendet werden.

**Anwendungsgebiet der Erfindung**

Die vorliegende Erfindung betrifft die Herstellung und Verwendung von neuartigen Katalysatoren und deren Verwendung zur Polymerisation von Isocyanaten zu Isocyanuratgruppen und gegebenenfalls Carbodiimidgruppen aufweisenden Polyisocyanaten, Polyisocyanuratschaumstoffen und anderen Polyurethanskunststoffen.

**Charakteristik der bekannten technischen Lösungen**

Es ist bekannt, daß Isocyanate mit Hilfe von Katalysatoren in Isocyanurate überführt werden können. Gemäß dem Stand der Technik werden zahlreiche Katalysatoren für die Cyclisierung und Polymerisation von Isocyanaten beschrieben. Als Beispiele seien genannt: starke Basen wie quarternäre Ammoniumhydroxide, -alkoxide, -phenolate, -carboxylate, Alkalimetallsalze von Alkoholen, Phenolen, Amiden, Imiden und Lactamen; weiterhin Alkalimetall- und Metallsalze von Carbonsäuren, metallorganische Salze, Phosphine, substituierte Hexahydrotriazine, Phenolmannichbasen und andere. Eine große Anzahl von Katalysatorsystemen ist auf der Grundlage von basischen tertiären Aminen und geeigneten Cokatalysatoren aufgebaut worden, beispielsweise mit tert. Aminen und Oxiranen, Aziridinen, cyclischen Carbonaten, Lactonen, Hexahydrotriazinen, -s-Diketonen, Aldehyden, Oximen, Alkoholen, Phenolen, Urethanen und Allophanaten. Dabei sind oft zwitterionische Intermediate die wirksamen Verbindungen, die auch direkt als solche eingesetzt werden können.

Es ist ebenfalls möglich, Cyclisierungs- und Polymerisationsreaktionen von Isocyanaten durch saure Katalysatoren, wie AlCl<sub>3</sub>, ZnCl<sub>2</sub>, BF<sub>3</sub> und andere zu befördern. Die anionische Aktivierung der Isocyanuratbildung durch basische Salze ist im allgemeinen recht wirksam, aber mit einer Reihe von Beschränkungen behaftet, die die begrenzte Löslichkeit der Salze im Reaktionssystem, die zum Teil extreme Aktivität und die damit verbundene schlechte Dosierbarkeit sowie die Störanfälligkeit gegen Verunreinigungen betreffen. Katalytische Systeme aus tertiären Aminen und Cokatalysatoren, insbesondere Epoxiden sind ebenfalls besonders geeignet, wobei die bevorzugte Verwendung von Diazabicyclooctan zu einer ausreichenden Aktivität führt und überschüssiges Epoxid unter Bildung von Oxazolidonstrukturen eingebaut wird. Weiterhin sind aus Aminen, Epoxiden und H-aciden Verbindungen in einer Vorreaktion hergestellte quarternäre Ammoniumverbindungen empfohlen worden. Sie erleiden aber bei der Lagerung durch Zersetzungreaktionen Aktivitätsverluste, was wiederum eine genaue Dosierung problematisch macht.

Hohe Isocyanuratausbeuten bei einfacher Reaktionsführung ergeben die stark basischen N,N',N'-Tris-(dialkylaminoalkyl)-1,3,5-hexahydrotriazine oder Mannichbasen von Phenolen, z. B. 2,4,6-Tris-(dimethylaminomethyl)-phenol. Diese Stoffklassen enthalten Katalysator und Cokatalysator in einem Molekül. In Kombination mit gewissen Alkoholen oder s-Triazinen werden diese Katalysatoren auch zur Herstellung von Carbodiimiden aufweisenden Schaumstoffen benutzt, die vorher nur über spezielle Phospholenoide zugänglich waren. Ein hoher Gehalt an Isocyanurat- und Carbodiimidgruppen ist wegen der damit verbundenen Erhöhung der Flammwidrigkeit und Temperaturbeständigkeit häufig sehr erwünscht. Die Anwendung der aufgeführten Katalysatoren gehört zum Stand der Technik, entspricht aber in vielen Fällen nicht den technischen, örtlichen oder rohstoffseitigen Gegebenheiten bei der Herstellung von Isocyanurat- und gegebenenfalls carbodiimidgruppenhaltigen Polyurethanprodukten.

**Ziel der Erfindung**

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, neuartige und leicht zugängliche Katalysatoren für die Polymerisation von Isocyanaten zu finden, die die Herstellung von Isocyanurat- und gegebenenfalls Carbodiimidgruppen aufweisenden Polymerisationsprodukten ermöglichen.

### Darlegung des Wesens der Erfindung

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist die Herstellung und Verwendung von neuartigen Katalysatoren für die Polymerisation von organischen Isocyanaten.

Die neuartigen Katalysatoren sind dadurch gekennzeichnet, daß sie in einem Molekül über mindestens eine tertiäre Aminogruppe sowie über eine Hydroxymethylaminogruppe verfügen.

Diese Kombination führt zu außerordentlich aktiven Katalysatoren der Isocyanuratbildung. Der intramolekulare Effekt ist überraschend und war auf Grund der Kenntnisse über die katalytische Polymerisation von Isocyanaten nicht erwartet worden. Gegenüber vergleichbaren nichtsalzartigen Katalysatoren des Standes der Technik, wie z. B. Aminoalkohol, Phenolmannichbasen, subst. Hexahydrotriazinen sowie den ungekoppelten System tert. Amin/Hydroxymethylamin liegt die katalytische Aktivität der erfindungsgemäßen Stoffe insbesondere bei der Polymerisation von aromatischen Isocyanaten wesentlich höher. Darüber hinaus lassen sich auch andere Isocyanate tri- oder polymerisieren. Bei erhöhter Temperatur wird gleichzeitig in gewissem Ausmaß die Bildung von Carbodiimidgruppen und deren Reaktionsprodukte bewirkt.

Beispiele für die erfindungsgemäßen Katalysatoren entsprechen bevorzugt der allgemeinen Formel I und stellen beispielsweise Reaktionsprodukte von tertiären Aminogruppen aufweisenden primären und sekundären Aminen mit Formaldehyd dar.



Die Position der tertiären Aminogruppe und deren Struktur beeinflußt die katalytische Aktivität der erfindungsgemäßen Stoffe erheblich, so daß unterschiedliche Wirksamkeiten einstellbar sind.

Für die angegebenen Reste sind beispielhaft folgende Gruppen anzusetzen:

$R^1 = R^2$ , H, Alkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aryl, Dialkylaminoalkyl,  $R_2^2-(A)-$ ,  $R^2O-(A)-$ ,  $R^2OOC-(A)-$ ,

$R^2 = R^1$

$R^2 =$  verbundene Reste, wie  $-(CH_2)_m-$ ,  $-(CH_2)_m-XCH_2CH_2-$

$A = (CHR^1)_n-$ ,  $-(CHR^1)_n-X-(CHR^1)_m-$

$X = O, S, NR^1$

$n = 1-20$

$m = 2-5$

Gegebenenfalls können die genannten Gruppen noch indifferente Substituenten tragen oder auch weitere katalytisch beziehungsweise cokatalytisch wirkende Substituenten besitzen, wie z. B. tertiäre Aminogruppen, Urethangruppen, Alkoholgruppen, Phenolgruppen und andere.

Bevorzugt sind Verbindungen, die sich vom Formaldehyd ableiten.

Die erfindungsgemäßen Katalysatoren sind nach literaturbekannten Verfahren zur Herstellung von Hydroxymethylaminen leicht zugänglich. Spezielle Angaben hierzu findet man beispielsweise in:

Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Band 11/2 und 14/2,

M. Zief, J. P. Mason, J. Org. Chem. 8, 1 (1943),

H. Hellmann, G. Opitz, Chem. Ber. 89, 91 (1956).

Die erfindungsgemäßen Katalysatoren sind vorwiegend flüssige Substanzen, die durch Elementaranalyse, Brechungsindex, spektroskopische Methoden oder Bestimmung des Aminäquivalentes charakterisiert werden können. Die Verbindungen sind bis zu einem gewissen Grade stabil und lagerfähig. Der größte Teil der erfindungsgemäßen Verbindungen war bislang unbekannt und wurde erstmalig hergestellt.

Durch die Verwendung der erfindungsgemäßen Katalysatoren gelingt es in einfacher Weise Diisocyanate zu technisch interessanten Isocyanuratpolyisocyanaten umzusetzen. Die gezielte Cyclotrimerisierung von Diisocyanaten zu Isocyanuratpolyisocyanaten erfolgt entsprechend anderer katalytischer Verfahren des Standes der Technik lösungsmittelfrei oder in Gegenwart von inerten Lösungsmitteln bei Temperaturen zwischen 0 und 120°C, vorzugsweise bei 20–80°C, und Reaktionszeiten zwischen 0,1 und 20 h. Die notwendige Katalysatorkonzentration ist von Fall zu Fall verschieden und liegt etwa zwischen 0,01 und 2,0%. Nach Erreichen des bevorzugten Umsatzes kann die Reaktion durch Zugabe von sauren Stoffen, wie Benzoylchlorid, Toluolsulfochlorid, Phosphorsäure, HCl etc., beendet werden.

Die so hergestellten Produkte können nach der gegebenenfalls erfolgten Entfernung der Restmengen an freien Diisocyanaten als physiologisch unbedenkliche Härterkomponenten für Polyurethanlacke und -klebstoffe verwendet werden. Durch Umsetzung mit geeigneten wenig verzweigten Polyolen sind Einkomponentenlacke für den Holz- und Bautenschutz erhältlich.

Nach der Blockierung der freien NCO-Gruppen mit Phenolen, Lactamen, Oximen und ähnlichen Mitteln sind wertvolle Isocyanatbspalte für Draht- und Gewebelacke und weitere spezielle Anwendungsbereiche zugänglich.

Lösungsmittelfreie Lösungen von Isocyanuratpolyisocyanaten in überschüssigen Diisocyanaten eignen sich zum Einbringen von thermisch stabilen Isocyanatgruppen in beliebige Polyurethanskunststoffe insbesondere in Polyurethanschäume.

Ein weiteres Anwendungsbereich der Erfindung ist die Herstellung von gegebenenfalls schwerentflammabaren, urethangruppenhaltigen Polyisocyanuratschaumstoffen durch Umsetzung von organischen Isocyanaten und Polyhydroxylverbindungen in Gegenwart von Katalysatoren, Treibmitteln, Hilfsstoffen und Zusatzstoffen, daß dadurch gekennzeichnet ist, daß als Katalysatoren die erfindungsgemäßen Stoffe verwendet werden. Die so hergestellten Schaumstoffe weisen gleichzeitig einen erhöhten Gehalt an Carbodiimidgruppen und deren Reaktionsprodukten auf. Üblicherweise kommen dabei 0,4–5,0% Katalysator zum Einsatz, gegebenenfalls in Kombination mit anderen Polymerisationskatalysatoren. Die verwendeten Polyisocyanate, Polyhydroxylverbindungen, Treibmittel, Schaumstabilisatoren, Flammenschutzmittel entsprechen den in der Polyurethanchemie üblichen Stoffen. Die Herstellung kann nach den bekannten Methoden des Standes der Technik erfolgen.

## Ausführungsbeispiele

## Herstellung von erfindungsgemäßen Katalysatoren

A) 28,8 T N,N-Dimethyl-N'-Isopropyl-propandiamin-(1,3) wird in 30 T Benzol gelöst und mit 6,5 T Paraformaldehyd unter leichtem Erwärmen behandelt. Nachdem der Paraformaldehyd weitgehend in Lösung gegangen ist, wird filtriert und im Vakuum von Lösungsmittel befreit. Der erhaltene Rückstand wird folgendermaßen charakterisiert:

Ausbeute: 95 %

$n_D^{20}$ : 1,4439

Struktur:  $\text{Me}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{Pr}^i)\text{-CH}_2\text{OH}$  (30/5)

In analoger Weise werden die nachfolgenden Hydroxymethylamine hergestellt:

	Hydroxymethylamin	Nr.	$n_D^{20}$
B)	$\text{Me}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NMe-CH}_2\text{OH}$	30/2	1,4546
C)	$(\text{Me}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{N-CH}_2\text{OH}$	30/3	1,4738
D)	$\text{Me}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{NBU-CH}_2\text{OH}$	30/4	1,4449
E)	$\text{Me}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_6\text{H}_{11})\text{-CH}_2\text{OH}$	30/8	1,4845

## Beispiel 1-6

5,0 ml Phenylisocyanat werden in 50 ml trockenem Methylketon gelöst und bei 50°C mit den in Tab. 1 angegebenen Katalysatoren versetzt. Durch Titration des NCO-Gehaltes kann die Umsetzung verfolgt werden. Man bestimmt die Zeit, in der die NCO-Konzentration auf 0,2 mol/l (76% Umsatz) gesunken ist. Aus den ausgereagierten Lösungen kann nach dem Abdampfen des Lösungsmittels, Aufnahme in Ethylglykolacetat und Fällen mit n-Hexan sehr reines Triphenylisocyanurat (Fp. 281–84°C) nachgewiesen werden (A. ca. 4,4–4,8 g) und durch Vergleich mit authentischen Material mittels IR-Spektroskopie und Hochdruckflüssigchromatographie charakterisiert werden.

Tabelle 1

Beispiel	Katalysator/Nr.	m/g.	t(76 % Umsatz)/min
1	30/2	0,217	37
2	30/3	0,344	48
3	30/4	0,144	12
4	30/4	0,277	4,5
5	30/5	0,236	29
6	30/8	0,291	25,5
Vergleichsbeispiel	Polycat 41	0,465	28

## Beispiel 7

60 ml Toluylendiisocyanat (80/20) werden in 86 ml Butylacetat gelöst, auf 60°C erwärmt und mit 0,1 ml des Katalysators 30/3 versetzt. Man muß gegebenenfalls kühlen und beendet die Reaktion mit 0,4 ml Benzoylchlorid, wenn der gewünschte NCO-Gehalt erreicht ist. Die Polyisocyanuratpolyisocyanatlösungen wird durch den NCO-Gehalt, den TDI-Gehalt und die Viskosität charakterisiert.

Reaktionszeit:	120 min
NCO:	11,85 %
TDI:	5,09 %
$\eta(20^\circ\text{C})$ :	100 mPa · s

## Beispiel 8

Man verfährt wie in Beispiel 7, verwendet aber 0,2 ml des Katalysators 30/8. Die Temperatur steigt binnen 5 min auf 87°C und fällt dann wieder auf 60°C ab (20 min). Man lässt 1 h nachröhren, verdünnt mit 40 ml Butylacetat auf 40% Feststoff und erhält folgende analytische Daten:

Reaktionszeit:	84 min
NCO:	7,34 %
TDI:	2,08 %
$\pm (20^\circ\text{C})$ :	260 mPa · s

## Beispiele 9–12

Zur Bestimmung der katalytischen Aktivität für die Polymerisation von Isocyanaten werden 0,2 ml der angegebenen Katalysatoren mit 10 ml 2,4/2,6-Toluylendiisocyanat (T80) unter magnetischer Rührung in einem isolierten Gefäß versetzt. Die exotherme Reaktion wird durch Temperaturmessung (Thermoelement) verfolgt und die charakteristischen Größen des

Temperaturverlaufes zur vergleichenden Auswertung benutzt. Als Beispiele des Standes der Technik werden DMP30 (Tris-2,4,6-dimethylaminomethylphenol) und Polycat 41 (Tris-1,3,5-dimethylaminopropylhexahydrotriazin) mitgeführt.

Tabelle 2

Beispiel	Katalysator/Nr.	Ind.-periode/s	$\Delta T_{\max}/^{\circ}\text{C}$
9	30/2	16	106
10	30/3	24	93
11	30/4	67	123
12	30/5	18	85
13	30/8	29	101
Vergleichsbeispiele	DMP 30	244	40
	Polycat 41	16	86